PCT/EP 00/03664

BUNDESREPUBLIK DECTSCHLAND

REC'D 07 JUL 2000 **WIPO** 09/980754

Prioritätsbescheinigung über die Einreichung einer Patentanmeldung

Aktenzeichen:

199 20 322.9

Anmeldetag:

03. Mai 1999

Anmelder/Inhaber:

STEAG RTP Systems GmbH,

Dornstadt/DE

Bezeichnung:

Verfahren zum Erzeugen von Defekten

in einer Gitterstruktur eines Halbleitermaterials

IPC:

H 01 L 21/324

Bemerkung:

Die Anmelderin firmierte bei Einreichung dieser

Patentanmeldung unter der Bezeichnung:

STEAG AST Elektronik GmbH



Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Anmeldung.

> München, den 15. Juni 2000 **Deutsches Patent- und Markenamt** Der Präsident

Im Auftrag

PRIORITY SUBMITTED OR TRANSMITTED IN

COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)



Verfahren zum Erzeugen von Defekten in einer Gitterstruktur eines Halbleitermaterials.

Die folgende Erfindung bezieht sich auf ein Verfahren zum Erzeugen von Defekten in einer Gitterstruktur eines Halbleitermaterials während dessen thermischer Behandlung.

Bei der Behandlung von Halbleitermaterialien ist es bekannt, die Halbleitermaterialien thermisch zu behandeln, um das Dotierprofil von Fremdatomen innerhalb des Halbleitermaterials zu beeinflussen.

10

Dabei ist es beispielsweise aus W. Lerch et al.; Mat. Res. Soc. Symp. Proc. (1998), Band 525, Seiten 237-255 und D.F. Downey et al.; Mat. Res. Soc. Symp. Proc. (1998), Band 525, Seiten 263-271 bekannt, das Dotierprofil von Bor innerhalb eines Halbleitermaterials mittels eines Sauerstoff enthaltenden Prozeßgases bei konstanter thermischer Belastung zu beeinflussen. Das Sauerstoff enthaltende Prozeßgas bewirkt eine Oxidation des Si-Halbleitermaterials, was zu einer Übersättigung von Eigenzwischengitteratomen (Si-Atome auf Zwischengitterplätzen) führt, deren Konzentration das Diffusionsverhalten des Bors und somit das Dottierprofil beeinflußt.



Allgemein lassen sich durch das oben beschriebene Verfahren im wesentlichen nur solche Dotierprofile beeinflussen, deren Fremdatome im wesentlichen über den sogenannten Kick-Out-Mechanismus auf einen Gitterplatz gelangen. Bei diesem Mechanismus gelangt das zuvor im Zwischengitterbereich befindliche Fremdatom auf einem Gitterplatz, wobei ein Silizium- (oder allgemein Gitter-) Atom von seinem Gitterplatz in das Zwischengitter verdrängt wird.

30 Es ist ferner bekannt, daß das Dotierprofil von Fremdatomen, welche Gitterdefekte innerhalb eines Halbleitermaterials bilden, durch die Veränderung des Temperaturverlaufs bei einer thermischen Behandlung veränderbar ist, wobei häufig hohe thermische Belastungen innerhalb des Halbeleitermaterials erzeugt werden, um gewünschte Profile zu erreichen. Dies birgt jedoch das Risiko der Beschädigung des thermisch behandelten Halbleiters in sich. Darüber hinaus ist der Energieaufwand für die thermische Behandlung sehr hoch.

Ausgehend von diesem oben beschriebenen Stand der Technik liegt der vorliegenden Erfindung die Aufgabe zugrunde, ein neues Verfahren vorzugeben, welches auf einfache und kostengünstige Weise eine genaue Steuerung von Gitterdefekten in einem Halbleitermaterial ermöglicht.

Erfindungsgemäß wird diese Aufgabe gelöst durch ein Verfahren zum Erzeugen von Defekten in einer Gitterstruktur eines Halbleitermaterials während dessen thermischer Behandlung, bei dem die Defektkonzentration und/oder - verteilung in Abhängigkeit von einer Prozeßgasatmosphäre gesteuert wird. Das obige Verfahren ermöglicht eine Steuerung der Defektkonzentration und/oder -verteilung in einer Gitterstruktur eines Halbleitermaterials während dessen thermischer Behandlung, bei im wesentlichen konstantem thermischen Budget (Integral der Temperatur-Zeit-Kurve) der thermischen Behandlung. Somit kann bei möglichst minimaler thermischer Belastung die Defektkonzentration und/oder -verteilung in Abhängigkeit von der Prozeßgasatmosphäre gesteuert werden. Die Defektkonzentration und/oder -verteilung beeinflußt wiederum die Konzentration sowie das Diffusionsverhalten von Fremdatomen innerhalb des Halbleitermaterials.

Gemäß einer bevorzugten Ausführungsform der Erfindung sind die erzeugten Defekte Gitterfehlstellen. Durch die Erzeugung von Gitterfehlstellen können Fremdatome unabhängig von dem oben genannten Kick-Out-Mechanismus auf Gitterplätze gelangen. Dies ist insbesondere bei größeren Fremdatomen wie Arsen oder Antimon vorteilhaft, welche im wesentlichen nur durch Auffüllen von Gitterfehlstellen auf Gitterplätze des Halbleiters gelangen.

Bei einer weiteren Ausführungsform der Erfindung sind die Defekte Halbleiteratome auf Zwischengitterplätzen, welche wiederum einen anderen Mechanismus fördern, mittels dem die Fremdatome auf Gitterplätze gelangen.

30

25

10

15

20

Vorteilhafterweise werden die Defekte im Bereich der Halbleiteroberfläche mit einer Tiefe von 0 bis ca. 1000 Angström erzeugt. Die Defekte liegen somit auch im Bereich implantierter Fremdatome wodurch die Verteilung und Konzentration der Fremdatome erheblich beeinflußt wird.

Bei einer besonders bevorzugten Ausführungsform der Erfindung wird die Zusammensetzung des Prozeßgases gesteuert. Über die Zusammensetzung des Prozeßgases, welches aus einem Gemisch mehrerer Gase bestehen kann, läßt sich auf besonders einfache, genaue und effektive Weise die Defektkonzentration und/oder -verteilung steuern. Vorzugsweise wird die Konzentration des Prozeßgases oder der Prozeßgaskomponente innerhalb eines inerten Gases, welches als Trägergas fungiert, gesteuert.

15 Vorzugsweise wird der Partialdruck des Prozeßgases gesteuert.

5

10

20

25

30

Bei einer besonders bevorzugten Ausführungsform der Erfindung ist das Prozeßgas ein Stickstoff enthaltendes Gas; welches bevorzugte Gitterfehlstellen erzeugt; die wesentlich das Dotierprofil von Fremdatomen beeinflußt. Dabei weist das Prozeßgas vorzugsweise NH₃ oder N₂ auf.

Vorteilhafterweise weist das Prozeßgas keinen Sauerstoff auf, insbesondere keinen freien Sauerstoff, der zu einer Oxidierung des Halbleitermaterials führen würde, und die Erzeugung von Fehlstellen nachteilig beeinträchtigen könnte.

Bei einer alternativen Ausführungsform hingegen, weist das Prozeßgas eine Sauerstoff enthaltende Komponente auf, die zu einer Erhöhung der Defekt-konzentration führen kann. Dabei weist die Sauerstoff enthaltende Komponente vorzugsweise N₂O auf.

Bei einer weiteren bevorzugten Ausführungsform der Erfindung wird der zeitliche Temperaturverlauf der thermischen Behandlung gesteuert und vorzugs-

weise die thermische Belastung des Halbleitermaterials auf ein Minimum reduziert.

Ferner kann über die Steuerung des zeitlichen Temperaturverlaufs der thermischen Behandlung das Diffusionsverhalten der Defekte sowie implantierter Fremdatome gesteuert werden. Hierüber kann insbesondere die Eindringtiefe der Fehlstellen sowie der Fremdatome und somit die räumliche Verteilung derselben innerhalb des Halbleitermaterials beeinflußt werden.

Vorzugsweise enthält die Prozeßgasatmosphäre Argon, welches als inertes Trägergas fungiert.

Bei einer bevorzugten Ausführungsform der Erfindung wird eine Si_xO_yN_z-Schicht auf der Oberfläche des Halbleiters erzeugt. Vorzugsweise liegt die Dicke der Schicht zwischen 0 und 20 Angström.

15

20

30

Bei einer alternativen Ausführungsform der Erfindung wird von der thermischen Behandlung vorzugsweise eine natürliche $\mathrm{Si_2O}$ -Schicht von der Halbleiteroberfläche entfernt, um eine oxidfreie Oberflächenschicht erzeugen zu können. Während der thermischen Behandlung wird dann vorzugsweise ein $\mathrm{Si_3N_4}$ -Schicht auf dem Halbleiterwafer mit einer Dicke zwischen 0 und ungefähr 40 Angström erzeugt.

Bei einer besonders bevorzugten Ausführungsform der Erfindung liegt die NH₃-Konzentration zwischen ungefähr 2500 bis 10000ppm. Vorzugsweise liegt die NH₃-Konzentration zwischen 2500 bis 5000 ppm.

Um Beschädigungen des Wafers zu vermeiden, wird die thermische Belastung des Halbleiterwafers während der thermischen Behandlung vorzugsweise auf ein Minimum reduziert, welches notwendig ist, um die Defekte über die Prozeßgasatmosphäre zu steuern.

Bei einer besonders bevorzugten Ausführungsform der Erfindung wird über die Konzentration und/oder Verteilung der Defekte eine Konzentration und/oder Verteilung von Fremdatomen innerhalb des Halbleitermaterials gesteuert.

5

Bei einer Ausführungsform der Erfindung wird das obige Verfahren vorzugsweise an einem dotiertem Halbleiter durchgeführt, wodurch bei der thermischen Behandlung gleichzeitig die Defektkonzentration und/oder -verteilung mit der Konzentration und/oder -verteilung der Fremdatome gesteuert wird.

10

Bei einer alternativen Ausführungsform der Erfindung wird das Verfahren an einem undotierten Halbleiter durchgeführt. Hierdurch läßt sich das Halbleitermaterial für eine anschließend, gezielte Dotierung des Halbleitermaterials vorbereiten, was einen unmittelbaren Einfluß auf die nachfolgende Behandlungsprozesse des Halbleiters hat.

15

Die Erfindung wird nachfolgend anhand bevorzugter Ausführungsbeispiele der Erfindung unter Bezugnahme auf die Zeichnungen näher erläutert; es zeigen:

20 Figur 1 die Dicke einer Oxy-Nitrid-Schicht als Funktion der NH3-Konzentration in einer Argon-Atmosphäre für einen mit natürlichem Oxyd bedeckten Si-Wafer;

Figur 2

die prozentual in einem dotierten Siliziumhalbleiter verbleibende Menge an Fremdatomen in Abhängigkeit von der NH₃-Konzentration für eine vorgegebene Temperatur-Zeit-Prozeßführung in einem RTP-System, sowie die Abhängigkeit des Schichtwiderstandes des Halbleiters in Abhängigkeit von der

NH₃-Konzentration:

Figur 3

30

25

die Arsenverteilung in einem mit Arsen implantierten Siliziumhalbleitermaterial für verschiedene NH₃-Konzentrationen in éinem inerten Gas, in Abhängigkeit von der Eindringtiefe derselben von der Waferoberfläche, für einen vorgegebenen Verlauf der Temperatur-Zeit-Führung der thermischen Behandlung;

Figur 4 den Schichtwiderstand eines Halbleiters nach einer thermischen Behandlung mir vorgegebenen Temperatur-Zeit-Führungen, in Abhängigkeit von einer NH₃-Konzentration in Argon;

Figur 5 die Konzentration von Arsenatomen in einem Siliziumhalbleiterwafer in Abhängigkeit von der Eindringtiefe von der Substratoberfläche für verschiedene Prozeßgaszusammensetzungen, bei gleichen Temperatur-Zeit-Führungen.

Figur 1 zeigt die Dicke einer Oxy-Nitrid-Schicht als Funktion der NH₃-Konzentration in einer Argonatmosphäre für eine mit einem natürlichen Oxid bedeckten Siliziumhalbleiterwafer, der einer thermischen Behandlung von 1000°C für 10 Sekunden unterzogen wird. Bei der 'der Figur 1 zugrundeliegenden thermischen Behandlung wurde Argon als inertes Trägergas für die NH₃-KOmponente eingesetzt. Die thermische Behandlung umfaßt das Aufheizen des Halbleiterwafers auf 1100° C für 10 Sekunden. Die Oxy-Nitrid-Schicht wird dabei während der thermischen Behandlung aufgebaut.

Wie Figur 1 zu entnehmen ist, ist die $Si_xO_yN_z$ -Schicht nach der thermischen Behandlung bei sehr kleinen NH_3 -Konzentrationen (im Bereich von 0 bis 1ppm) kleiner als die ursprüngliche, natürliche Oxidschicht-Dicke, die wie aus Figur 1 ersichtlich ist, etwa 13 Angström beträgt. Dies ist darauf zurückzuführen, daß bei diesen NH_3 -Konzentrationen ein "Ätzen" des Si-Wafers stattfindet.

Bei zunehmender NH₃-Konzentration (aber gleichbleibender thermischer Behandlung) wächst die Si_xO_yN_z-Schicht an und erreicht im reinem NH₃ bei mit ca. 20 Angström ein Maximum. Dabei ist zu beachten, daß die maximale Schichtdicke wesentlich von der Prozeßführung, d.h. von dem Temperatur-Zeit-Verlauf des Prozesses abhängt.

Für thermische Behandlungen mit Temperaturen unter ca. 1000° C läßt sich anstelle von Argon N_2 als Inertgas verwendet, da aufgrund der hohen Bindungsenergie von N_2 unterhalb von 1000°C keine oder nur eine geringe Nitri-

_

5

10

15

20

30

dierung auftritt. Bei Temperaturen oberhalb von 1000°C kann auch N_2 als nitridierende Komponente in einem Prozeßgas, zum Beispiel zusammen mit Argon oder auch SH_3 verwendet werden.

Beindem-der Figur 1 zugrundeliegenden Verfahren wurde ein Halbleiterwafer mit einer natürlichen Siliziumoxidschicht behandelt. Alternativ kann vor der Behandlung jedoch auch das natürliche Siliziumoxid von dem Wafer entfernt werden, z.B. durch Naßätzen, VPC (vapour phase cleaning) oder andere bekannte Verfahren, so daß bei der anschließenden thermischen Behandlung im wesentlichen eine Si₃N₄-Schicht gebildet wird. Die hierbei erreichbaren Si₃N₄-Schichtdicken liegen in einem Bereich von ca. 0 bis 40 Angström, wobei die Schichtdicke sowohl von der Konzentration und der Zusammensetzung des stickstoffhaltigen Prozeßgases als auch von der Temperatur-Zeit-Führung der thermischen Behandlung abhängt.

15

10

5

Figur 2 zeigt schematisch die in einem dotierten Siliziumhalbleiter verbleibende Menge R₀ an Fremdatomen, sowie den Schichtwiderstand R_s in Abhängigkeit von der NH₃-Konztration nach einer thermischen Behandlungen mit vorgegebener Temperatur-Zeit-Prozeßführung.

20

30

Figur 2 zeigt, daß bei geringer NH₃-Konzentration ein großer Teil der Fremdatome den Halbleiter verlassen, was darauf zurückzuführen ist, daß keine ausreichenden Gitterdefekte vorhanden sind, um eine Aufnahme der Fremdatome an Gitterstellen zu ermöglichen. Hierdurch wird die Konzentration der Fremdatome R_D im Halbleiter stark reduziert. Diese Reduzierung führt nachteilig zu einer Erhöhung des Schichtwiderstandes R_s, was den Einsatz des Halbleiterwafers nachteilig beeinflußt. Bei einer höheren NH₃-Konzentration steigt die Menge an verbleibenden Fremdatomen innerhalb des Halbleiterwafers an und erreicht bei einer Konzentration von ungefähr 2500 ppm nahezu ein Maximum. Dies ist darauf zurückzuführen, daß die stickstoffhaltige Prozeßgaskomponente an der Halbleiteroberfläche ein Nitritdierung bewirkt, die als Diffusionsbarriere für die Fremdatome wirkt.

Beispielsweise läßt sich bei einer Konzentration von ca. 2500 bis 10000 ppm NH₃ in einem inerten Gas, wie zum Beispiel Argon, bei einem Temperatur-Zeit-Prozeß von 900 °C bis 1150 °C mit einer Dauer von 10 Sekunden, das "Ausdiffundieren" von Fremdatomen in einem dotierten Halbleiterwafer (wie von Arsen oder Antimon) in Silizium fast vollständig unterdrücken. Dies wird durch eine Si_xO_yN_z- oder Si₃N₄-Schicht mit einer Dicke von 10 bis 16 Angström erreicht (siehe Figur 1). Dies ist insbesondere bei sehr dünnen pn-Übergängen von großem Vorteil, da hier ein "Ausdiffundieren" von Fremdatomen zu undefinierten pn-Übergängen mit undefiniert hohen Schichtwiderständen führen würde

10 den führen würde.

15

20

30

Figur 3 zeigt beispielhaft die Verteilung von Arsen in einem implantieren Siliziumhalbleiter nach einer vorgegebenen thermischen Behandlung mit gleichbleibendem thermischen Budget für verschiedene NH₃-Konzentrationen in Argon, in Abhängigkeit von der Eindringtiefe von der Waferoberfläche. Dabei wurde jeweils von gleichen Ausgangsbedingungen ausgegangen.

Figur 3 zeigt, daß bei einer Behandlung des dotierten Siliziumhalbleiters in reinem Argon, die Konzentration, sowie die Eindringtiefe des Arsens am geringsten ist. Bei steigender NH₃-Konzentration ergibt sich sowohl eine erhöhte Arsen-Konzentration sowie eine erhöhte Eindringtiefe der Arsenatome in den Siliziumhalbleiterwafer.

Figur 3 zeigt ferner, daß bei zunehmender NH₃-Konzentration die Arsen-Konzentration zunimmt und die Arsenatome weiter in das Halbleitersubstrat hinein diffundieren. Dies zeigt, daß allein durch die Wahl der Konzentration wenigstens einer stickstoffenthaltenden Prozeßgaskomponente bei einem vorgegebenen Temperatur-Zeit-Prozeß die Verteilung der Fremdatome und die Eindringtiefe der Fremdatome eingestellt werden kann. Dabei ergibt sich die Möglichkeit, bei minimaler noch tolerierbarer thermischer Belastung des Halbleiters, die Fremdatomverteilung in weiten Bereichen allein über die Prozeßgaszusammensetzung einzustellen. Dabei läßt sich der Schichtwiderstand

bis zu einem Faktor von ungefähr 10 variieren, und in gleicher Weise kann die Eindringtiefe der Fremdatome etwa um einen Faktor 2 variiert werden.

5

10

15

20

25

30

Figur 4 zeigt den Schichtwiderstand eines mit Arsen implantierten Siliziumhalbleiterwafers in Abhängigkeit von der NH3-Konzentration in einem Argon-Trägergas, für verschiedene Temperaturen der thermischen Behandlung bei einer jeweiligen Prozeßzeit von 10 Sekunden. Es ist zu erkennen, daß der Schichtwiderstand bei höheren NH₃-Konzentrationen verringert wird. Dabei tritt bei einer Konzentration ab ca. 10000 ppm NH₃ ein Minimum des Sichtwiderstandes auf, der sich auch mit weiter steigenden NH3-Konzentrationen nicht weiter verringert. Der Wert des Schichtwiderstandes wird ebenfalls wesentlich von der Temperatur-Zeit-Prozeßführung mitbestimmt. Dabei ist zu erkennen, daß bei höheren Temperaturen der Schichtwiderstand kleiner wird. Um Beschädigungen des Halbleitermaterials zu verhindern sollte jedoch das thermische Budget minimiert-werden, dabei sollten die Prozeßzeiten vorzugsweise unter 60 Sekunden liegen und die Temperaturen sollten zwischen 950°C und 1150°C liegen. Bei sehr dünnen pn-Übergängen werden dabei sogenannte *Flash-Prozesse verwendet, die durch sehr hohe Temperaturanstiegsraten, zwischen 100°C pro Sekunde und 500°C pro Sekunde sowie ein rasches Abkühlen, zwischen ca. 25°C pro Sekunde bis 150°C pro Sekunde, definiert sind. Bei diesen Prozessen wird die Maximaltemperatur häufig für weniger als 5 Sekunden beibehalten. Oft wird sogar direkt von der Aufheizphase in eine Abkühlphase übergegangen, wodurch sehr kleine thermische Budgets erreichbar sind.

Figur 5 zeigt wiederum die Konzentration von Arsenatomen in einem dotierten Si-Halbleiterwafer in Abhängigkeit von der Eindringtiefe von der Substratoberfläche für verschiedene Prozeßgaszusammensetzungen, bei gleichbleibenden Temperatur-Zeit-Prozessen. Bei dem der Figur 5 zugrunde liegenden Verfahren, wurde neben NH₃ in einer Argonatmosphäre zusätzlich eine sauerstoffenthaltende Komponente, nämlich N₂O verwendet.

Figur 5 zeigt daß die Zugabe von N₂O die Arsenkonzentration steigert. Hierdurch läßt sich auch der Schichtwiderstand weiter verringern. Darüber hinaus zeigt Figur 5, daß durch die Zugabe von N₂O die Eindringtiefe der Arsenatome reduziert wird, was insbesondere bei dünnen pn-Übergängen zweckmäßig ist. Durch Zugabe von Sauerstoffhaltigem Gas läßt sich die Arsenkonzentration abhängig von der Konzentration des stickstoffenthaltenden Gases um bis zu etwa dem 20fachen steigern, wobei die Eindringtiefe der Fremdatome nur unwesentlich vergrößert wird, und sich gegebenenfalls reduzieren läßt. Hierdurch kann die Arsenverteilung an ein gewünschtes Kastenprofil mit steil abfallender Flanke angenähert werden.

Die Erfindung wurde zuvor anhand bestimmter Ausführungsbeispiele beschrieben, ohne jedoch auf diese speziellen Beispiele beschränkt zu sein. Insbesondere ist es für die Durchführung des Verfahrens nicht notwendig, daß die Prozeßgasatmosphäre ein inertes Trägergas beinhaltet. Vielmehr könnte das Verfahren unter Unterdruckbedingungen durchgeführt werden, wobei die Prozeßgaskonzentration über den Druck regelbar ist. Ferner ist die Erfindung nicht auf die Verwendung von NH3 oder N2O als Prozeßgaskomponenten beschränkt. Auch ist das Verfahren bei nicht dotierten Halbleitern einsetzbar, um diese für eine nachfolgende Behandlung wie zum Beispiel eine Dotierung vorzubereiten.

- Verfahren nach Anspruch 7, dadurch gekennzeichnet, daß die NH₃-Konzentration 2500 bis 10000 ppm beträgt.
- 5 20. Verfahren nach Anspruch 19, dadurch gekennzeichnet, daß die NH₃-Konzentration 2500 bis 5000 ppm beträgt.
 - 21. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß die thermische Belastung des Halbleiterwafers auf ein Minimum reduziert wird.

7

10

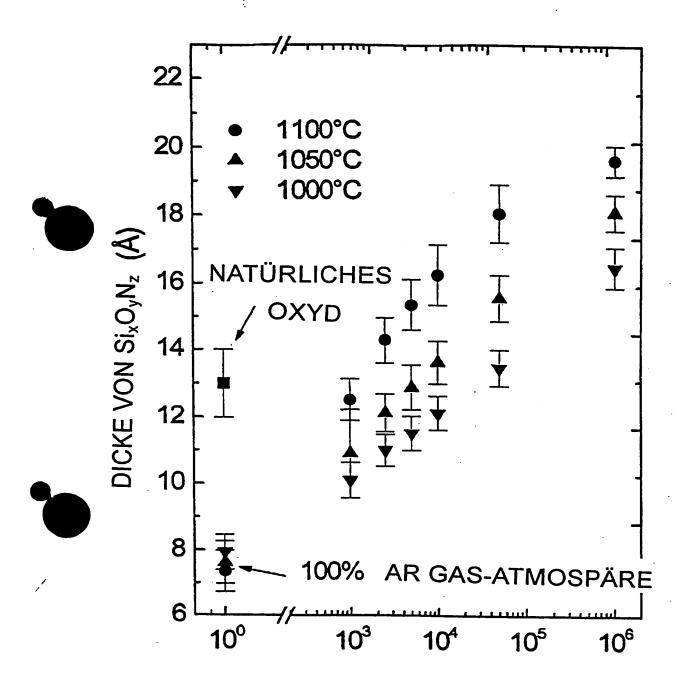
15

- 22. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, dadurch gekennzeichnet, daß über die Verteilung der Defekte eine Verteilung von Fremdatomen innerhalb des Halbleitermaterials gesteuert wird.
- 23. Verfahren nach einem der vorhergehenden Ansprüche, daß das Verfahren an einem dotierten Halbleiter durchgeführt wird.
- Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 23, dadurch gekennzeichnet, daß das Verfahren an einem undotierten Halbleiter durchgeführt wird.



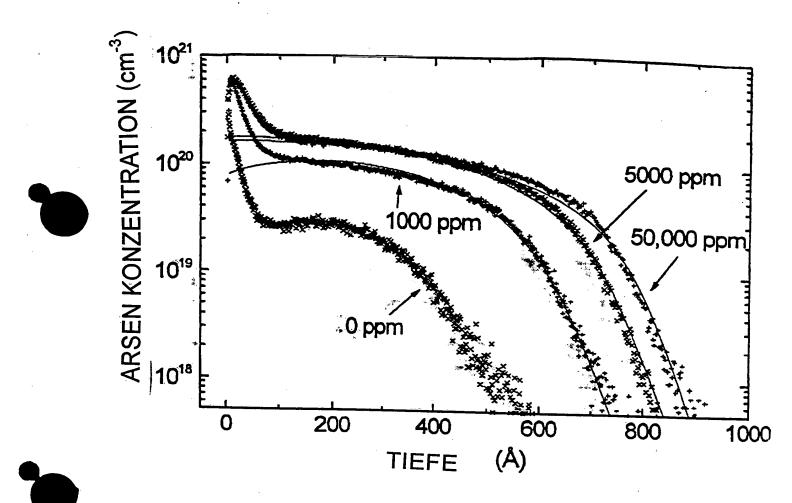
25. Verfahren nach Anspruch 24, dadurch gekennzeichnet, daß der Halbleiter dotiert wird.

25

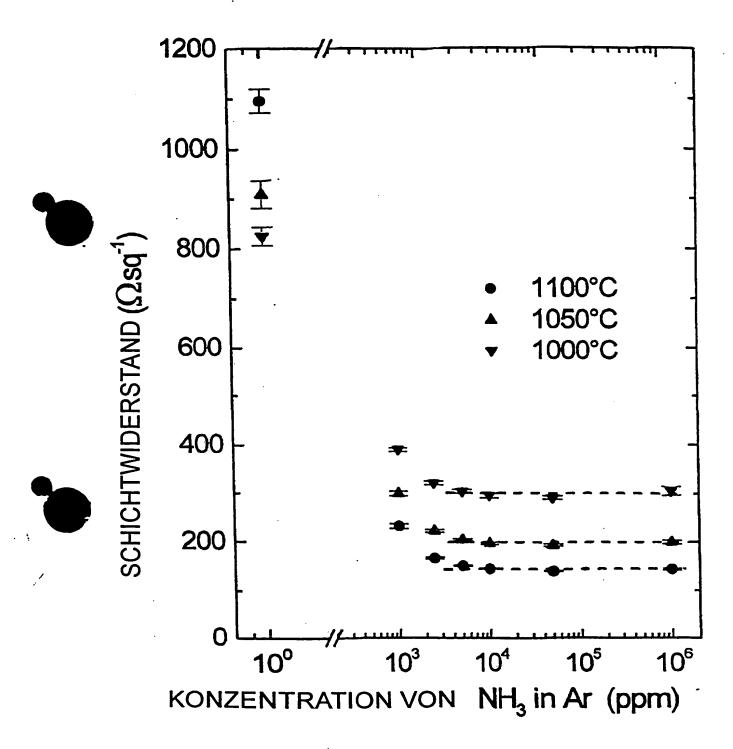


KONZENTRATION VON NH3 IN AR (ppm)

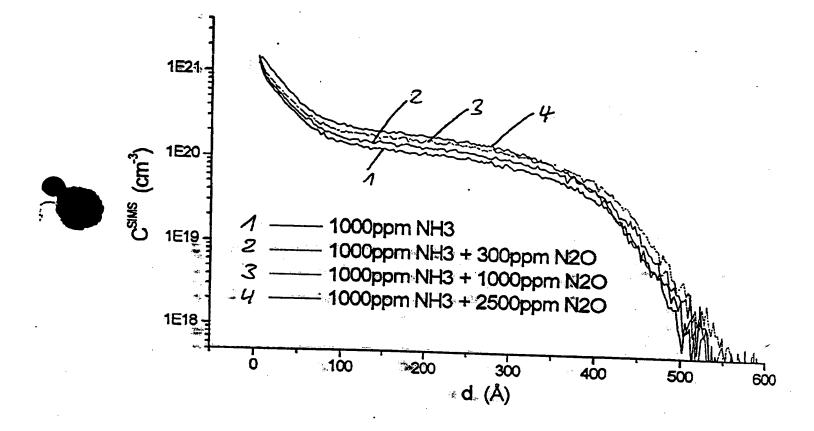
Figur 1

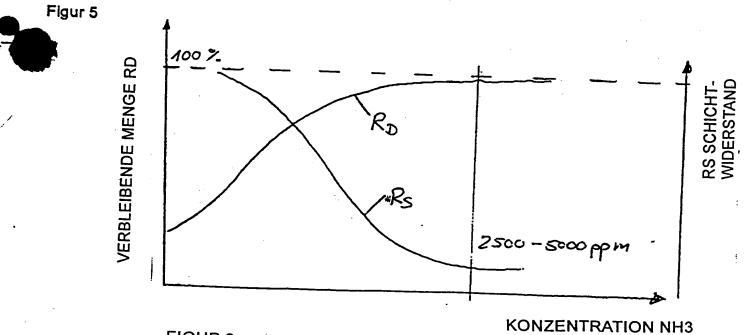


Figur 3



Figur 4





FIGUR 2